

(19) 【発行国】 日本国特許庁 (JP)

(12) 【公報種別】 公開特許公報 (A)

(11) 【公開番号】 特開平 11-236442

(43) 【公開日】 平成 11 年 (1999) 8 月 31 日

(54) 【発明の名称】 ポリエステルの製造方法

(51) 【国際特許分類第 6 版】

C08G 63/88

63/85

【FI】

C08G 63/88

63/85

【審査請求】 未請求

【請求項の数】 1

【出願形態】 OL

【全頁数】 5

(21) 【出願番号】 特願平 10-38563

(22) 【出願日】 平成 10 年 (1998) 2 月 20 日

(71) 【出願人】

【識別番号】 000228073

【氏名又は名称】 日本エステル株式会社

【住所又は居所】 愛知県岡崎市日名北町 4 番地 1

(72) 【発明者】

【氏名】 瀬古 ゆりか

【住所又は居所】 愛知県岡崎市日名北町 4-1 日本エステル株式会社岡崎工場内

(19) [Publication Office] Japanese Patent Office (JP)

(12) [Kind of Document] Japan Unexamined Patent Publication (A)

(11) [Publication Number of Unexamined Application (A)] Japan Unexamined Patent Publication Hei 11-236442

(43) [Publication Date of Unexamined Application] 1999 (1999) August 31 day

(54) [Title of Invention] MANUFACTURING METHOD OF POLYESTER

(51) [International Patent Classification 6th Edition]

C08G 63/88

63/85

[FI]

C08G 63/88

63/85

[Request for Examination] Examination not requested

[Number of Claims] 1

[Form of Application] OL

[Number of Pages in Document] 5

(21) [Application Number] Japan Patent Application Hei 10-38563

(22) [Application Date] 1998 (1998) February 20 day

(71) [Applicant]

[Applicant Code] 000228073

[Name] NIPPON ESTER CO. LTD. (DB 69-354-0882)

[Address] Aichi Prefecture Okazaki City Hinakita-machi 4-1

(72) [Inventor]

[Name] Seko Yurika

[Address] Inside of Aichi Prefecture Okazaki City Hinakita-machi 4-1 Nippon Ester Co. Ltd. (DB 69-354-0882) Okazaki Works

(72) 【発明者】

【氏名】徳竹 政仁

【住所又は居所】愛知県岡崎市日名北町4-1 日本エステ  
(57) 【要約】

【課題】 色調の良好な、主としてアジピン酸と1, 4-ブタンジオールとからなるポリエステルを製造する方法を提供する。

【解決手段】 主として、アジピン酸と1, 4-ブタンジオールとからなるポリエステルを製造する方法において、重縮合触媒としてチタン化合物を使用し、重縮合反応終了後の熔融状態のポリエステルに、ヒドロキシル基を1個以上有する5価のリン化合物をチタン化合物1モルに対して1~20モルの割合となる量を添加する。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 主として、アジピン酸と1, 4-ブタンジオールとからなるポリエステルを製造する方法において、重縮合触媒としてチタン化合物を使用し、重縮合反応終了後の熔融状態のポリエステルに、ヒドロキシル基を1個以上有する5価のリン化合物を、チタン化合物1モルに対して1~20モルの割合となる量を添加することを特徴とするポリエステルの製造方法。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】 本発明は、主として、アジピン酸と1, 4-ブタンジオールとからなる、良好な色調を有するポリエステルの製造方法に関するものである。

【0002】

【従来の技術】 主として、アジピン酸と1, 4-ブタンジオールとからなるポリエステル（AD/BD系ポリエステルと略記する）は、低融点で、結晶性のポリエステルであり、高温雰囲気下で使用可能なホットメルト型バインダー繊維、成形可能なギブス材料、各種フィルム、成形材料等として使用されている。

【0003】 AD/BD系ポリエステルの製造する場合の重縮合触媒としては、1, 4-ブタンジオールの熱分解を防止するため、重縮合反応の温度を260℃以下の比較的低温と

(72) [Inventor]

[Name] Tokutake Masahito

(57) [Abstract]

[Problem] Manufacturing method of polyester which consists of adipic acid and 1,4 - butanediol the good of color, mainly is offered.

[Means of Solution] Mainly, regarding to method which produces polyester which consists of adipic acid and 1,4 - butanediol, you use titanium compound as condensation catalyst, in the polyester of molten state after condensation polymerization ending, you add quantity which becomes ratio of 1 to 20 mole phosphorus compound of pentavalent which one or more it possesses hydroxyl group vis-a-vis titanium compound 1 mole.

[Claim(s)]

[Claim 1] Mainly, regarding to method which produces polyester which consists of adipic acid and 1,4 - butanediol, manufacturing method of polyester which designates that quantity which uses titanium compound as condensation catalyst, in polyester of the molten state after condensation polymerization ending, becomes ratio of 1 to 20 mole phosphorus compound of the pentavalent which one or more it possesses hydroxyl group, vis-a-vis titanium compound 1 mole is added as feature.

[Description of the Invention]

[0001]

[Technological Field of Invention] It is something regarding manufacturing method of polyester where this invention consists of adipic acid and 1,4 - butanediol mainly, possesses good color.

[0002]

[Prior Art] Mainly, polyester (AD/BD polyester you briefly describe.) which consists of adipic acid and 1,4 - butanediol, with the low melting point, is crystalline polyester, it is used under hot atmosphere as useable hot melt type binder fiber, the moldable Gibbs material, various film and molding material etc.

[0003] In order to prevent thermal decomposition of 1,4 - butanediol as condensation catalyst when AD/BD polyester is produced, temperature of condensation polymerization it is